2021年11月10日　京都大学対策講座

解答　3ページ

第2講　解答　15行目

[1]　問4

誤　$\underline{(10-2.84\times 2)^2}$

↓

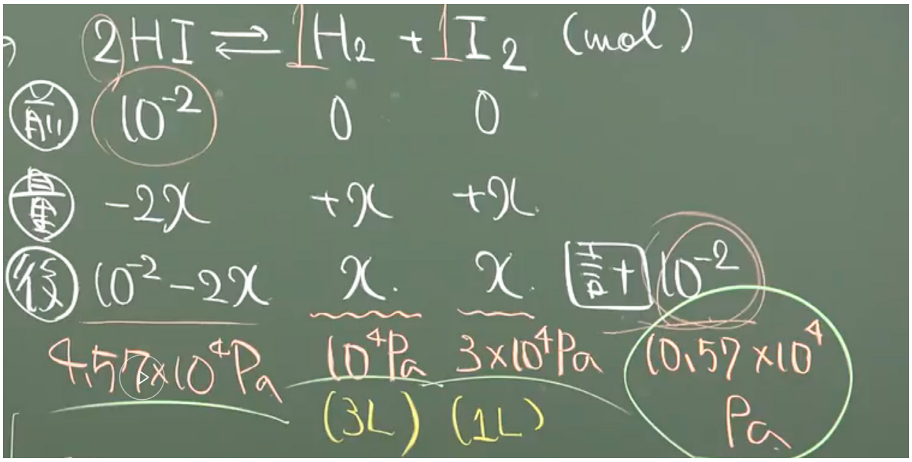
正　$\underline{\{(10-2.84\times 2)\times 10^{-3}\}^2}$

2021 年 11 月 10 日　京都大学対策講座

動画　板書・講義

第２講　チャプター３

【板書の修正箇所】（07：30 ～ 12：05）



	2HI	⇄	$1H_2$	+	$1I_2$	（mol）
㊊	10^{-2}		0		0	
㊐	$-2x$		$+x$		$+x$	
㊌	$10^{-2}-2x$		x		x	計 10^{-2}
	4.57×10^4Pa		**誤**　10^4Pa		3×10^4Pa	10.57×10^3Pa
			正　3×10^4Pa			

全圧を全 mol（10^{-2} mol）で考えているため，水素を容器 B（1L）に全て戻すと，水素の圧力はヨウ素と同じとなり，3×10^4 Pa となります。

したがって，全圧 10.57×10^4 Pa，水素 3×10^4 Pa，ヨウ素 3×10^4 Pa となり，HI の分圧は 4.57×10^4 Pa となります。